



PEMERINTAH PROVINSI SUMATERA SELATAN
DINAS PENDIDIKAN
SMA NEGERI 1 TUNGKAL JAYA
AKREDITASI A (AMAT BAIK)

Jl. Raya Palembang – Jambi km. 147 Desa Peninggalan Kecamatan Tungkal Jaya Kab. N
email : sman1tungkaljaya@gmail.com Website : www.smansatuja.mysc



Mata Pelajaran : KIMIA

Materi : Membedakan sifat koligatif larutan elektrolit dan nonelektrolit

Nama Siswa :

Kelas : XII MIA

Pilihlah jawaban yang paling tepat dari soal-soal di bawah ini

1. Dari data percobaan penurunan titik beku

Larutan	Kemolalan	Titik Beku °C
Urea	0,10	-1,860
	0,01	-0,018
Garam	0,10	-0,3720
	0,01	-0,0372
Gula	0,10	-1,860
	0,01	-0,018

Berdasarkan data percobaan di atas, maka besarnya penurunan titik beku larutan ditentukan oleh ...

- a. Jenis zat terlarut
 - b. Jumlah partikel zat terlarut
 - c. Jenis larutan
 - d. Jenis pelarut
 - e. Perbedaan titik beku pelarut
2. Air murni akan mendidih pada saat proses pemanasan berlangsung, kecuali ...
 - a. Pada saat tekanan 1 atm
 - b. Pada saat temperatur 100°C
 - c. Pada saat tekanan sama dengan 760 mmHg
 - d. Pada saat tekanan uap jenuh cair itu sama dengan tekanan udara di sekitar
 - e. Pada saat tekanan sama dengan 610 mmHg
 3. Salah satu yang akan disebabkan oleh keberadaan zat terlarut dalam pelarut adalah ...
 - a. Tekanan uap jenuh larutan lebih tinggi daripada tekanan uap jenuh pelarut
 - b. Titik beku larutan lebih tinggi daripada titik beku pelarut
 - c. Tekanan osmosis larutan lebih rendah dari tekanan osmosis pelarut
 - d. Titik didih larutan lebih tinggi dari titik didih pelarut
 - e. Titik didih pelarut lebih tinggi dari titik didih pelarutnya
 4. Sebanyak 11,7 gram NaCl ($Mr = 58,5$) dilarutkan dalam 500 gram air. titik didih larutan adalah ($K_b = 0,52$)
 - a. 100,42 °C
 - b. 98,9 °C
 - c. 50,89 °C
 - d. 1000,54 °C
 - e. 65,78 °C
 5. Sebanyak 1 mol gula dilarutkan dalam 1000 gram air, mendidih pada suhu 100,52°C untuk suatu larutan alcohol, agar mendidih pada suhu yang sama dengan larutan gula, dalam 100 gram air dilarutkan alcohol sebanyak ... mol
 - a. 1,00
 - b. 0,50
 - c. 2,00
 - d. 0,05
 - e. 0,10